PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類6

C07D 413/04, 413/06, A61K 31/41, 31/435, 31/44, 31/445, 31/495, 31/55 (11) 国際公開番号

WO 95/32965

A1

(43) 国際公開日

1995年12月7日 (07.12.95)

(21)国際出願番号

(22) 国際出願日

4

PCT/JP94/00888

1994年6月1日(01.06.94)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

山之内製薬株式会社

(YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO., LTD.)(JP/JP) 〒103 東京都中央区日本橋本町2丁目3番11号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

鈴木健師(SUZUKI, Takeshi)(JP/JP)

〒305 茨城県つくば市高野台三丁目14番20号 [baraki, (JP)

岩岡 清(IWAOKA, Kiyoshi)[JP/JP]

今西直樹(IMANISHI, Naoki)[JP/JP]

〒305 茨城県つくば市二の宮二丁目5番9号 Ibaraki, (JP)

鎌戸 毅(KAMATO, Takeshi)(JP/JP)

〒270-11 千葉県我孫子市つくし野七丁目9番5号 Chiba.(JP)

宫田桂町(MIYATA, Keiji)(JP/JP)

〒305 英城県つくば市吾妻4丁目15番5-101 Ibaraki, (JP)

太田光昭(OHTA, Mitsuaki)(JP/JP)

〒300-24 茨城県筑波郡谷和原村絹の台3丁目9番地11

Ibaraki, (JP) (74) 代理人

弁理士 長井省三、外(NAGAI, Shozo et al.)

〒174 東京都板橋区小豆沢1丁目1番8号

山之内製業株式会社 特許情報部内 Tokyo, (JP)

(81) 指定国

AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, FI, GE, HU, JP, KG, KR, KZ, LK, LV, MD, MG, MN, MW, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SI, SK, TJ, TT, UA, US, UZ, VN. 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類

国際調査報告事

(54) Title: OXADIAZOLE DERIVATIVE AND MEDICINAL COMPOSITION THEREOF

(54) 発明の名称 オキサジアゾール誘導体及びその医薬組成物

$$\begin{array}{c|c}
N & O \\
R & R & (I)
\end{array}$$

$$OR^3$$

$$NH_2 \qquad (a)$$

(57) Abstract

An oxadiazole derivative represented by general formula (I) and useful as a 5-HT4 receptor agonist, a pharmaceutically acceptable salt thereof, or a medicinal composition thereof wherein one of R¹ and R² represents (a) and the other represents -A-Het; A represents a mere bond or lower alkylene; Het represents a monocyclic, fused or cross-linked heterocyclic group containing at least one nitrogen atom and bonded to A at the ring carbon atom; and R³ represents lower alkyl, lower alkenyl or lower alkynyl.

(57) 要約

5-HT. 受容体作動薬として有用な下記一般式(I)で示されるオキサジアゾール誘導体、その製薬学的に許容される塩、又はその医薬組成物。

$$\begin{array}{c|c}
N & O \\
R^1 & N & R^2
\end{array}$$

〔式中の記号は以下の意味を示す。

$$OR^3$$
 R^1 及び R^2 : いずれか一方が式 \longrightarrow NH_2 で示される

基、他方が式-A-Hetで示される基、

A:単なる結合又は低級アルキレン基、

Het:少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A-と結合する単環、縮合又は架橋のヘテロ環基、

R³:低級アルキル基、低級アルケニル基又は低級アルキニル基。]

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出顧をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AM ATUBEFF GGENR HIST PEG HE TY AMPLE	LLLLUVCDGLNRWXELOZLTO KRTTUVCDGLNRWXELOZLTO MMLNRWXELOZLTO MMLNRWXELOZLTO MMLNRWXELOZLTO ドレーフ・ジャーンガニールーー アニンイーバス ルタイコーダェ・ンガニー カーブアーカーニールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブアールーー アーブー アーブー アーブーー アーブー アーブーー アーブー アーブーー アーブー アーブー アーブー アーブー アー	RDEGIKNZDGJMTAGSZN RSSSSSSTTTTTTUUUUV RSSSSSSSSTTTTTTUUUUV RSSSSSSSSTTTTTTUUUUV RSSSSSSSSSSTTTTTTUUUUV RSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSS
--	--	--

明 細 書

オキサジアゾール誘導体及びその医薬組成物

5 技術分野

本発明は、5-HT、受容体作動薬として有用なオキサジアゾール誘導体、その製薬学的に許容される塩、およびその医薬組成物に関する。

10 従来の技術

セロトニン (5-HT) 受容体には、複数のサプタイプが存在することが認識されており、5-HT,、5-HT。 および 5-HT4 受容体等に分類されている。

本発明の化合物は、中枢および末梢神経系、消化器系、心血管系、 泌尿器系など生体に広く分布する5-HT, 受容体の有効かつ選択 的な作動薬として作用する。本発明化合物は、直接的あるいは遠心 性神経終末よりアセチルコリンを遊離させることにより間接的にそ の作用を発現する。従って、5-HT, 受容体作動薬は、中枢神経 系、消化器系、循環器系などの障害に対して有用であろうと考えら れる。

国際特許公開(WO) 93/02677パンフレット(1993)には、5-HT、受容体の拮抗剤としての使用のための薬剤の製造において、下式で示される化合物又は製薬学的に許容される塩の使用に関する発明が開示されている。

$$X \longrightarrow Y$$

 $Z \longrightarrow E - F$

(ここに、A、X、Y、Z、U、E及びFは明細書中で定義されたものである)

すなわち、この特許文献によれば、上記式に含まれるある化合物、 特に具体的に開示された化合物は、5-HT。受容体に対して拮抗 作用を示すものであることが明示されている。

10 発明の開示

15

本発明者らは、このような技術水準下、5-HT、受容体作動薬について鋭意研究した結果、下記一般式(I)で特定されるオキサジアゾール誘導体又はその製薬学的に許容される塩が意外にも5-HT、受容体作動活性を有することを知見して本発明を完成させるに至った。

$$\begin{array}{c|c}
N & O \\
R^{1} & N & R^{2}
\end{array}$$

〔式中の記号は以下の意味を示す。

$$OR^3$$
 . R'及び R^2 : いずれか一方が式 NH_2 で示される

基、他方が式-A-Hetで示される基、

25 **Λ**: 単なる結合又は低級アルキレン基、

II c ℓ:少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A-

10

と結合する単環、縮合又は架橋のヘテロ環基、

R³:低級アルキル基、低級アルケニル基又は低級アルキニル基。〕 すなわち、本発明化合物は1,2,4-オキサジアソール環3, 5位の一方に4-アミノ-5-クロロ-2-低級アルコキシフェニ ル基を有し、かつ他方に低級アルキレン鎖を介するか介さずして含 窒素へテロ環とC-C結合している点に化学構造上の特徴を有し、 5-IIT,受容体に対して作動活性を有する点に薬理学上の特徴を 有するものである。従って、本発明化合物は、その薬理活性の特徴 に鑑み、本発明の薬理活性とは異なる5-HT,受容体拮抗活性を 有する化合物について言及した前記WO93/02677には、開示されていたものとは認められない新規化合物であるといえる。 従って、本発明の第一の目的は、上記一般式(I)で示されるオ

従って、本発明の第一の目的は、上記一般式(I)で示されるオキサジアゾール誘導体又はその製薬学的に許容される塩を提供することにある。

15 また、本発明の他の目的は、上記一般式(I)で示されるオキサジアゾール誘導体又はその製薬学的に許容される塩と、製薬学的に許容される塩と、製薬学的に許容される担体とからなる医薬組成物の提供にある。特に、本発明は、5-HT、受容体作動薬としての上記医薬組成物の提供を目的とする。

20 以下に、本発明化合物につき詳述する。

本明細書の一般式の定義において、特に断わらない限り「低級」なる用語は炭素数が1万至6個の直鎖又は分枝上の炭素鎖を意味する。

10

15

20

25

ペンチル基、ネオペンチル基、tertーペンチル基、1-メチルブチル基、2-メチルブチル基、1,2-ジメチルプロピル基、ヘキシル基、イソヘキシル基、1-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、3-メチルペンチル基、1,1-ジメチルブチル基、1,2-ジメチルブチル基、2,2-ジメチルブチル基、1,3-ジメチルブチル基、2,3-ジメチルブチル基、3,3-ジメチルブチル基、1,2,2-トリメチルプロピル基、1,2,2-トリメチルプロピル基、1,2,2-トリメチルプロピル基、1,2,2-トリメチルプロピル基、1,2,2-ドルー1-メチルプロピル基、1-エチルー2-メチルプロピル基、5が挙げられる。

また、『低級アルキレン基』としては、炭素数が1乃至6個のア ルキレン基が好適であり、具体的には、メチレン基、エチレン基、 メチルメチレン基、トリメチレン基、プロピレン基、2-プロピレ ン基、ジメチルメチレン基、テトラメチレン基、1-メチルトリメ チレン基、2-メチルトリメチレン基、3-メチルトリメチレン基、 1-エチルエチレン基、2-エチルエチレン基、2、2-ジメチル エチレン基、1、1-ジメチルエチレン基、エチルメチルメチレン 基、ペンタメチレン基、1-メチルテトラメチレン基、2-メチル テトラメチレン基、3-メチルテトラメチレン基、4-メチルテト ラメチレン基、1,1-ジメチルトリメチレン基、2,2-ジメチ ルトリメチレン基、3,3-ジメチルトリメチレン基、1,3-ジメ チルトリメチレン基、2、3-ジメチルトリメチレン基、1、2-ジメチルトリメチレン基、1、1、2-トリメチルエチレン基、ジ エチルメチレン基、ヘキサメチレン基、1-メチルペンタメチレン 煮、1、1-ジメチルテトラメチレン基、2、2-ジメチルテトラ メチレン基等が挙げられる。

10

15

20

25

また、「少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A ーと結合する単環、縮合又は架橋のヘテロ環基」としては、具体的 にはアジリジニル基、アゼチジニル基、ジアゼチニル基、ピロリル 基、ピロリニル基、ピロリジニル基、ピラゾリル基、ピラゾリニル 基、ピラゾリジニル基、イミダゾリル基、イミダゾリニル基、イミ ダゾリジニル基、トリアゾリル基、ジヒドロトリアゾリル基、テト ラヒドロトリアゾリル基、テトラゾリル基、ジヒドロテトラゾリル 基、テトラヒドロテトラゾリル基、ピリジル基、ジヒドロピリジル 基、ピペリジル基、ピリミジル基、ジヒドロピリミジル基、テトラ ヒドロピリミジニル基、ピラジル基、ジヒドロピラジル基、ピペラ ジニル基、アゼピニル基、シヒドロアゼピニル基、テトラヒドロア ゼピニル基、ヘキサヒドロアゼピニル基、ジアゼピニル基、ジヒド ロジアゼピニル基、テトラヒドロジアゼピニル基、ヘキサヒドロジ アゼピニル基(ホモピペラジニル基)、アゾカニル基などのヘテロ 原丁として窒素原子のみを1乃至4個含む単環式含窒素へテロ環基 であって、環上の炭素原子で-A-と結合するもの(但し、Aが結 合のとき、環上の炭素原子でオキサジアゾール環3位又は5位の炭 素原子と直接結合する。以下同じ)、オキサゾリル基、オキサゾリ ニル基、オキサゾリジニル基、チアゾリル基、チアゾリニル基、チ アゾリジニル基、オキサジニル基、ジヒドロオキサジニル基、モル ホリニル基、チアジニル基、ジヒドロチアジニル基、チオモルホリ ニル基などのヘテロ原子として窒素原子及び酸素原子若しくは硫黄 原子を含む単環式含窒素へテロ環基であって、環上の炭素原子で一 Λ – と結合するもの、インドリル基、ジヒドロインドリル基、オク タヒドロインドリル基、イソインドリル基、ジヒドロイソインドリ ル基、オクタヒドロイソインドリル基、ベンズイミダゾリル基、テ

10

15

20

25

トラヒドロベンズイミダゾリル基、オクタヒドロベンズイミダゾリ ル基、ベンゾピラゾリル基、テトラヒドロベンゾピラゾリル基、オ クタヒドロベンゾピラゾリル基、キノリル基、テトラヒドロキノリ ル基、デカヒドロキノリル基、イソキノリル基、テトラヒドロキノ リル基、デカヒドロキノリル基、フタラジニル基、テトラヒドロフ タラジニル基、デカヒドロフタラジニル基、キノキサリニル基、テ トラヒドロキノキサリニル基、デカヒドロキノキサリニル基、キナ ゾリニル基、テトラヒドロキナゾリニル基、デカヒドロキナゾリニ ル基、シンノリニル基、テトラヒドロシンノリニル基、デカヒドロ シンノリニル基、ピロリジジニル基(1-アザビシクロ「3.3. 0] オクチル基)、キヌクリジニル基(1-アザビシクロ「2.2. 2] オクチル基)、1-アザビシクロ[2.2.1] ヘプチル基)、 7-アザビシクロ[2.2.1] ヘプチル基、1-アザビシクロ [3.2.1] オクチル基、8-アザビシクロ[3.2.1] オク チル基、1-アザビシクロ[3.3.1]ノニル基、9-アザビシ クロ[3.3.1] ノニル基、1-アザビシクロ「4.2.1] ノ ニル店、リーアザビシクロ[4.2.1]ノニル基、インドリジジ ニル基、1-アザビシクロ[4.3.0]ノニル基、1-アザビシ クロ[3.2.2] ノニル基、1-アザビシクロ[4.3.1] デ シル基、10-アザビシクロ[4.3.1] デシル基、テトラヒド ロピラゾロ[1,2-a] ピラゾリル基、オクタヒドロピリダジノ [1, 2-a] ピリダジニル基、1, 4-ジアザ [2, 2, 1] へ プチル基、1, 4-ジアザビシクロ[2, 2, 2]オクチル基、1, 5-ジアザ[3.3.1] ノニル基などの、ヘテロ原子として窒素 原子を1乃至2個含む縮合又は架橋型の二環式含窒素へテロ環基で あって、環上の炭素原子で−Λ−に結合するもの等が挙げられる。

10

15

20

25

中でも、ピペリジニル基、ピペラジニル基などの窒素原子1乃至2 個を含む単環式含窒素非芳香族へテロ環基、モルホリニル基、チオモルホリニル基などの窒素原子1個と酸素原子又は硫黄原子を1個含む単環式含窒素へテロ環基、ピロリジジニル基、インドリジジニル表、テトラヒドロピラゾロ[1,2-a]ピラゾリル基、テトラヒドロベンズイミダゾリル基などの窒素原子を1乃至2個を含有する縮合型の二環式含窒素非芳香族へテロ環基やキヌクリジニル基、1、4-ジアザビシクロ[2,2,2]オクチル基などの窒素原子1乃至2個を含有する架橋型の二環式含窒素非芳香族へテロ環基であって、環上の炭素原子が一A-と結合するものが挙げられ、とりわけピペリジニル基、モルホリニル基、ピロリジジニル基、インドリジジニル基、テトラヒドロピラゾロ[1,2-a]ピラゾリル基、テトラヒドロベンズイミダゾリル基、キヌクリジニル基、1,4-ジアザビシクロ[2,2,2]オクチル基であって環上の炭素原子で一人と結合するものが好適な基として挙げられる。

上記の「少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A-と結合する単環、縮合又は架橋の非芳香族へテロ環基」は、さらに置換基を有していてもよく、かかる置換基としては、該へテロ環基の置換基として知られているものであれば特に限定はないが、好ましくは低級アルキル基などが挙げられる。低級アルキル基の具体例としては前記のものが挙げられる。

R³が示す「低級アルケニル基」は炭素数が2万至6個の直鎖又は分岐状のアルケニル基であり、具体的にはビニル基、アリル基、1-プロペニル基、イソプロペニル基、1-ブテニル基、2-ブテニル基、3-ブテニル基、2-メチルー1-プロペニル基、1-メチルアリル

10

15

20

25

基、1、1-ジメチルビニル基、1-ペンテニル基、2-ペンテニル基、3-ペンテニル基、4-ペンテニル基、1-ヘキセニル基、2-ヘキセニル基、3-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、5-ヘキセニル基等が挙げられる。

「低級アルキニル基」は、炭素数が2乃至6個の直鎖又は分岐状のアルキニル基であって、エチニル基、1ープロピニル基、2ープロピニル基、1ープチニル基、3ープチニル基、1ーメチルー2ープロピニル基、1ーペンチニル基、2ーペンチニル基、2ーペンチニル基、2ーペンチニル基、2ーペンチニル基、4ーペンチニル基、1ーヘキシニル基、2ーヘキシニル基、3ーヘキシニル基、4ーヘキシニル基、5ーヘキシニル基等が例示される。

本発明化合物(I)は、酸付加塩を形成する。本発明には化合物(I)の製薬学的に許容される全ての塩が含まれ、かかる塩としては具体的には塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸などの無機酸との酸付加塩、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、マレイン酸、フマル酸、乳酸、リンゴ酸、酒石酸、クエン酸、炭酸、メタンスルホン酸、エタンスルホン酸、グルタミン酸、アスパラギン酸などの有機酸との酸付加塩などが例示として挙げられる。

木発明化合物は、He t の環上炭素原子で-A-と結合するものであり、また-A-の低級アルキレン基の種類によっては、不斉炭素原子を含み、光学異性体が存在する。また、本発明化合物には架橋環を有する化合物が含まれており、エンド-エキソ異性の立体異性体が存在する。本発明には、これら異性体の単離されたもの及びその混合物が含まれる。

また、本発明化合物は、水和物、エタノール和物などの各種の溶

媒和物として、あるいは、結晶多形の物質として単離される場合も あり、本発明にはこれらの物質も包含される。

本発明化合物中、特に好適な化合物としては、Hetが単環式含窒素へテロ環想、又は縮合若しくは架橋型の二環式含窒素へテロ環基であって、その環上の炭素原子で-A-と結合した化合物、中でもHetが窒素原子1乃至2個を含む単環式含窒素非芳香族へテロ環基、又は窒素原子1乃至2個を含む縮合若しくは架橋型の二環式含窒素非芳香族へテロ環基であって、その環上の炭素原子で-A-と結合した化合物、とりわけHetがピペリジル基、モルホリニル基、ピロリジジニル基、インドリジジニル基、テトラヒドロピラゾロ[1,2-a]ピラゾリル基、テトラヒドロベンズイミダゾリル基、キヌクリジニル基、1,4-ジアザビシクロ[2,2,2]オクチル基であって、その環上の炭素原子で-A-と結合した化合物が挙げられる。

15 特に好適な化合物としては、以下に例示する化合物が挙げられる。

- (1) 3-(4-アミノー5-クロロー2-メトキシフェニル)-5-(1-アザビシクロ[3.3.0]オクトー5-イル)メチルー1,2,4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩。
- (2) 3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-5-(1-アザビシクロ[3.3.0]オクト-3-イル)-1,2,4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩(特にその(3R*,5R*)体、その(3R*,5S*)体)。
- 25 (3) 3 (4 アミノ 5 クロロ 2 メトキシフェニル) 5 (2 ピペリジルメチル) 1, 2, 4 オキサジアゾー

25

ル又はその製薬学的に許容される塩。

(4) 5-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-3-(1-アザビシクロ[2.2.2]オクト-3-イル)-1,2,4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される場。

(製造法)

木発明化合物は、その基本骨格あるいは置換基の種類に基づく特 徴を勘案して、種々の合成法を適用して製造できる。以下にその代 表的な製法を例示する。

10 第一製法(環化)

(式中、R¹ 及びR² は前記の意味を示し、X はカルボン酸の活性 化基を意味する)

20 本発明化合物(I)は、一般式(Ⅱ)で示されるアミドキシム誘導体又はその塩と、一般式(Ⅲ)で示されるカルボン酸の活性化誘導体又はその塩とを反応させ、環化することにより製造できる。

ここに、カルボン酸の活性化誘導体としては、酸クロライド、酸 ブロマイドの如き酸ハライド;メチルエステル、エチルエステルの 如き酸エステル;オルトエステル;酸無水物;アミド、Nーメチル アミド、Nーエチルアミドの如き置換又は未置換のアミドが挙げら

10

15

20

れ、特に好ましい活性化誘導体は酸エステルや酸ハライドが挙げられる。

本反応は、例えば活性化誘導体として酸エステルを用いるときは、テトラヒドロフラン、エーテル、ジオキサン等のエーテル系溶媒、イソプロパノール、エタノール、メタノール等のアルコール系溶媒やN、Nージメチルホルムアミド等の反応に不活性な有機溶媒中、化合物(II)と化合物(II)とを等モル乃至一方をやや過剰にし、水素化ナトリウム、カリウムtertーブトキシド等の塩基の存在下、また必要によりモレキュラーシーブ(商品名)の如き吸湿剤の存在下、室温乃至加温下、あるいは必要に応じて加熱還流下で行うのが好ましい。また、活性化誘導体として酸ハライドを用いるときは、テトラヒドロフラン、エーテル、ジオキサン等のエーテル系溶媒等の反応に不活性な有機溶媒中、加温下乃至加熱還流下に行うのが好適である。

木発明化合物は、上記の製法で全て効率的に製造可能であるが、例えば H c t の窒素原子に低級アルキル基が置換した化合物は、フェニルに置換したアミノ基を保護した対応する H e t のイミノ化合物と、低級アルキルハライド又は低級アルキルスルホネートとを、ジメチルホルムアミド等の反応に不活性な有機溶媒中好ましくは水素化ナトリウム、炭酸カリウム、トリメチルアミン、トリエチルアミン等の塩基の存在下、室温乃至加熱下反応させた後、常法によりアミノ基の保護基を除去することによっても製造できるなど、種々の方法を適用して製造することが可能である。

このようにして製造された本発明化合物は、遊離化合物、その塩、水和物、エタノール和物などの各種の溶媒和物、あるいは結晶多形の物質として単離され、精製される。化合物(I)の製薬学的に許

10

容される塩は、常法の造塩反応に付すことにより製造することもで きる。

単離・精製は、抽出・分別結晶化、各種分画クロマトグラフィー 等通常の化学操作を適用して行なわれる。

各種の異性体は、異性体間の物理化学的性質の差を利用して分離 することができる。例えば、エキソーエンド異性の立体異性体は、 その異性体間の各種吸着剤に対する吸着親和性の差を利用して分画 クロマトグラフィーに付すことなどにより分離することができる。

また、光学異性体は、適当な原料化合物を選択することにより、 あるいはラセミ化合物のラセミ分割法(例えば、一般的な光学活性 な塩基とのジアステレオマー塩に導き、光学分画する方法等)によ り立体化学的に純粋な異性体に導くことができる。

産業上の利用可能性

15 本発明化合物は、中枢および末梢神経系、消化器系、心血管系、 泌尿器系などに存在する5-HT,受容体に対して特異的な作動活性を育することにより、精神分裂病、鬱病、不安、記憶障害、痴呆などの中枢神経系障害、また逆流性食道炎、非潰瘍性消化不良、腹部不定愁訴、胃内容うっ滞、鼓脹、悪心、嘔吐、偽性腸閉塞、慢性の形、麻酔手術後の消化管機能不全、あるいは急・慢性胃炎、胃・十二指腸潰瘍、胃神経症、胃下垂、糖尿病などの疾患に伴う消化管運動障害の予防・治療において有用である。さらに、本発明化合物は、心不全、心筋虚血など心機能不全に伴う疾患や、尿路閉塞・尿管結石あるいは前立腺肥大などに伴う排尿困難など泌尿器系の疾患の予防・治療に用いることができる。また、本発明化合物は、抗侵害作用を有することにより、疼痛の閾値を増加させる鎮痛用の抗侵

10

15

20

25

害剤としても有用である。

本発明化合物の薬理活性は以下の実験方法により確認されたものである。

木発明化合物の薬理作用は、以下の方法により確認された。

- 1)本発明の化合物は、Craig, D. A. らの方法[Craig, D. A. and Clatke, D. E. : J. Pharmacol. Exp. Ther., 252, 1378-1386(1990)]に 準じて実験した結果、ニューロン性の5-H T. 受容体を介するモルモット摘出回腸縦走筋標本において、 $0.1\sim10~\mu$ Mで、5-H Tの $3\sim300~\mu$ Mと同様に、濃度依存的な電気刺激収縮増強作用を示した。例えば実施例1の化合物は、 $10~\mu$ Mで86%の電気刺激収縮増強作用を示した。
 - 2) 本発明の化合物によるモルモット摘出回腸縦走筋電気刺激収縮増強作用は、Craig らの方法[Craig, D. A. et al:Naunyn-Schmied. Arch. Pharmacol., 342, 9-16(1990)]に準じて実験した結果、5ーHT、受容体作動薬である5ーメトキシトリプタミン10μMによる脱感作用により消失した。

以上の結果から、本発明化合物は、強力かつ選択的な5-HT。 受容体作動薬であることが示された。

一般式(I)で示される化合物や製薬学的に許容されるその塩の 1 種又は2種以上を有効成分として含有する医薬組成物は、通常用 いられている製剤用の担体や賦形剤、その他の添加剤を用いて、錠 剤、散剤、細粒剤、顆粒剤、カプセル剤、丸剤、液剤、注射剤、坐 剤等に調製され、経口的又は非経口的に投与される。

投与量は症状、投与対象の年令、性別、体重等を考慮して個々の場合に応じて適宜決定されるが、通常成人1日につき0.1~200mg、好ましくは1~100mgの範囲で1日1回から数回に分け

10

15

20

経口投与されるかまたは成人1日につき0.5 mg~50 mgの範囲で、1日1回から数回に分け静脈内投与されるか、または、1日1時間~24時間の範囲で静脈内持続投与される。もちろん前記したように、投与量は種々の条件で変動するので、上記投与量範囲より少ない量で十分な場合もある。

本発明による経口投与のための固体組成物としては、錠剤、散剤、 顆粒剤等が用いられる。このような固体組成物においては、一つ又 はそれ以上の活性物質が、少なくとも一つの不活性な希釈剤、例え ば乳糖、マンニトール、ブドウ糖、ヒドロキシプロピルセルロース、 微結晶セルロース、デンプン、ポリビニルピロリドン、メタケイ酸 アルミン酸マグネシウムと混合される。組成物は、常法に従って、 不活性な希釈剤以外の添加剤、例えばステアリン酸マグネシウムの ような滑沢剤や繊維素グリコール酸カルシウムのような崩壊剤、ラ クトースのような安定化剤、グルタミン酸又はアスパラギン酸のよ うな可溶化乃至は溶解補助剤を含有していてもよい。錠剤又は丸剤 は必要によりショ糖、ゼラチン、ヒドロキシプロピルセルロース、

経口投与のための液体組成物は、薬剤的に許容される乳濁剤、溶液剤、懸濁剤、シロップ剤、エリキシル剤等を含み、一般的に用いられる不活性な希釈剤、例えば精製水、エタノールを含む。この組成物は不活性な希釈剤以外に可溶化乃至溶解補助剤、湿潤剤、懸濁剤のような補助剤、甘味剤、風味剤、芳香剤、防腐剤を含有していてもよい。

ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレートなどの胃溶性ある

いは腸溶性物質のフィルムで被膜してもよい。

25 非経口投与のための注射剤としては、無菌の水性又は非水性の溶液剂、懸濁剤、乳濁剤を包含する。水性の溶液剤、懸濁剤の希釈剤

としては、例えば注射剤用蒸留水及び生理食塩水が含まれる。非水溶性の溶液剤、懸濁剤の希釈剤としては、例えばプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、オリーブ油のような植物油、エタノールのようなアルコール類、ポリソルベート80(商品名)等がある。このような組成物は、さらに等張化剤、防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤(例えば、ラクトース)、可溶化乃至溶解補助剤のような添加剤を含んでもよい。これらは例えばバクテリア保留フィルターを通す濾過、殺菌剤の配合又は照射によって無菌化される。これらは又無菌の固体組成物を製造し、使用前に無菌水又は無菌の注射用溶媒に溶解して使用することもできる。

発明を実施するための最良の形態

以下、実施例を掲記し、本発明を更に詳細に説明する。なお、本 発明が実施例のもののみに限定されないことはいうまでもない。

本発明原料化合物中には新規な物質も含まれている。参考例を掲記し、その製法を示す。

なお、例中、MSはマススペクトル、NMRは核磁気共鳴スペクトルを示す。

参考例1

5

10

15

(1) 4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシ安息香酸(20.16
 20 g) とジシクロヘキシルカルボジイミド(21.63g)と1-ヒドロキシベンズトリアゾール(14.18g)のジメチルホルムアミド(300ml)溶液を室温で20時間撹拌した。生じた結晶を濾去後、濾液に室温下30%アンモニア水を一気に加え、室温で30分間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残渣に希アルカリ水溶液を加え結晶を濾取した。この結晶を水、エタノール、酢酸エチルで順次洗浄し、4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンズアミド

を16.55g(82%)得た。

MS (E1) : m/z 200, 202 (M^+)

NMR (DMSO-da, TMS内部標準)

 δ : 3.82(3H, s), 5.91(2H, brs), 6.47(1H, s), 7.22(1H, brs),

- 5 7. 37(111, brs), 7. 70(111, s)
 - (2) 4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンズアミド(11.00g) とオキシ塩化リン(50m1)の混合溶液を50 でで30 分間加温した。反応液を減圧下濃縮後、残渣に水を加え炭酸カリウムでアルカリ性とした後、これを酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し減圧下

10 ル層を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し減圧ト 濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(200g) に付し、酢酸エチルで溶出し、ヘキサン-酢酸エチル(3:1)で 結晶化させ、4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンソニトリ ル7.46g(75%)を得た。

15 MS(EI):m/z 182,184(M⁺) NMR(DMSO-d₆, TMS内部標準)

 δ : 3.81(311, s), 6.39(211, brs), 6.50(111, s), 7.53(111, s)

(3) 4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンゾニトリル(1

- 0.32g)とヒドロキシルアミン塩酸塩(7.93g)、無水炭酸カリウム(15.73g)のエタノール(200ml)混合溶液を20時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮後、残渣に水と酢酸エチルを加え、生じた結晶を濾取した。これを水及び酢酸エチルで洗浄し乾燥して4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンズアミドオキシム10.72g(88%)を得た。
- 25 MS(EI):m/z 215, 217(M⁺) NMR(DMSO-d。, TMS内部標準)

 δ : 3. 72(3II, s), 5. 48(2II, brs), 5. 30(2II, brs), 6. 48(1II, s), 7. 23(1II, s), 9. 23(1II, br)

参考例2

ジエチルホスホノ酢酸エチル7.39g(33mmol)と60 %油性水素化ナトリウム 3. 0 g (7 5 m m o 1) のジメトキシエ 5 タン150mlの混合溶液に3-キヌクリジノン塩酸塩粉末4.8 3g(30mmo1)を室温下加え終夜撹拌した。反応液を減圧下 澹縮し、残渣に酢酸エチルを加え希塩酸で抽出した。水層を炭酸カ リウムでアルカリ性とし、再び酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル 層を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥後減圧下濃縮 10 して3-キヌクリジニリデン酢酸エチル4.24g(Z:E≒9: を得た。これを4N塩酸-酢酸エチル(6m1)のエタノール (100ml) 中、10%パラジウムー炭素0.85gを触媒とし て約3. 5 気圧 4 0 ℃で 3 日間接触還元した。反応液を濾過後濃縮 した残渣に酢酸エチルを加え希塩酸で抽出した。水層を炭酸カリウ 15 ムでアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和 食塩水で洗浄後減圧下濃縮し、残渣をアルミナカラムクロマトグラ フィー(30g)に付した。5%メタノールークロロホルムで溶出 し、3-キヌクリジン酢酸エチル3.77g(64%)を得た。

20 MS(EI):m/z 197(M⁺) NMR(CDCI₃, TMS内部標準)

δ: 1.26(3H, t, J=7Hz), 1.38-1.78(5H, m), 1.96-2.55(4H, m), 2.60-3.02(4H, m), 3.00-3.36(1H, m), 4.13(2H, q, J=7Hz) 参考例 3

25 エキソー7- (3-ピロリジジノン) 酢酸エチル (2. 11g) と I M ボランーテトラヒドロフラン溶液 (25 m l) のテトラヒド

10

20

ロフラン溶液(25ml)のテトラヒドロフラン(10ml)の混合溶液を2時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮後、残渣を3N塩酸に溶解し、1時間加熱還流した。さらに反応液を減圧下濃縮し、残流をメタノール50ml、濃硫酸3mlに溶解後4時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮後、残渣に炭酸カリウム水溶液を加え、弱アルカリ性とした後、再び減圧乾固させた。残渣の10%メタノールークロロホルム可溶分をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(50g)に付した。アンモニア水ーメタノールークロロホルム(2:30:100)で溶出し、エキソー3ーピロリジジン酢酸メチルを0.80g得た。

MS(EI):m/z 183(M⁺)
NMR(CDCl₃, TMS内部標準)
δ:1.05-2.05(6II,m), 2.26-2.83(5II,m), 2.85-3.35(2II,m),
3.38-3.65(1II,m), 3.68(3II,s)

15 参考例 4

塩酸ヒドロキシルアミン0.61g、ナトリウムメトキシド0.48g、メタノール20mlの懸濁液を室温で30分撹拌した。この混合物に8-シアノピロリジジン0.60gのメタノール50ml溶液を加え、3時間加熱還流した。沈澱物を濾去し、濾液を減圧下濃縮し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチルーメタノールーアンモニア水=100:10:1)で精製し、灰色鱗粉状の8-ピロリジジンカルボキサミドオキシム0.40gを得た。

 $MS (EI) : m/z 169 (M^+)$

25 NMR (CDCl₃, TMS内部標準)

 δ : 1.50-1.95(6II, m), 2.00-2.35(2II, m), 2.45-2.85(2II, m),

2. 95-3. 25(2II, m), 3. 55(2II, br)

参考例5

エンドー 7 ーメトキシカルボニルー 3 ーピロリジジノン 0.80 g (4.37 m m o 1) とナトリウムメトキシド 0.08 g (1.48 m m o 1) のメタノール (25 m 1) 溶液を終夜加熱還流した。溶媒を留去して得た残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール:29%アンモニア水=100:1:0.1) で精製して 0.68 g (86%) の 7 ーメトキシカルボニルー3 ーピロリジジノンのエキソ及びエンド体の混合物 (約7:4) を得た。

MS(EI):m/z 183(M⁺) NMR(CDCl₃, TMS内部標準)

 δ : 1.71-1.77(1H, m), 1.83-1.93(1.75H, m), 2.19-2.77(16.5H, m), 3.00-3.12(1H, m), 3.17-3.23(1.75H, m), 3.61-3.85(2.75H, m),

3. 70(3H, s), 3. 73(5. 25H, s), 4. 05-4. 11(1. 75H, m), 4. 14-4. 20(1H, m)

参考例6

ビラゾリジン・2塩酸塩(3.0g)、2-(プロモメチル)アクリル酸メチル(1.15g)、及び炭酸カリウム(10g)のメタノール(50m1)溶液を50℃で5時間撹拌した。反応液を濾過後、濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(50g)に付した。メタノールークロロホルム(1:10)で溶出して(2,3,6,7-テトラヒドロ-1H,5H-ピラゾロ[1,2-a]ピラゾール-2-カルボン酸メチルを0.40g得た。

25 MS (GC/MS): m/z 170 (M+)
NMR (CDCla, TMS内部標準)

δ:1.95-2.32(2II, m), 2.75-3.45(9II, m), 3.71(3II, m) 実施例1

4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシベンズアミドオキシム3. 00g(13.9mmol)のテトラヒドロフラン(200ml) 溶液にアルゴン雰囲気下、水素化ナトリウム0.83g(60%; 20.9mmol)を添加後、60℃で加熱して20分間撹拌した。 反応液を室温まで冷却し、8-ピロリジジン酢酸エチルエステル4. 17g(21.1mmol)を加えて5時間加熱環流した。反応混合物を濾過後、濾液を減圧留去して得た残留物をシリカゲルカラム クロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチル:メタノール:29%のアンモニア水=10:1:0.1)で精製して2.61gの3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-5-(1-アザビシクロ[3.3.0]オクト-5-イル)メチル-1,2,4-オキサジアゾールを得た。

15 融点 170-172℃

元素分析値 (C₁₇H₂₁N₄O₂Clとして)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 58.53 6.07 16.06 10.16

寒験値 58.45 6.16 15.79 9.94

20 MS(FAB):m/z 349, 351 (M++1) NMR(CDCl₃, TMS内部標準)

δ: 1.60-2.20(8II, m), 2.50-2.80(2H, m), 3.00-3.30(2H, m), 3.0 4(2II, s), 3.91(3II, s), 4.36(2II, brs, NH₂), 6.38(1H, s), 7.98(1II, s) 実施例 2

25 $4-r \leq 1-5-\rho = 1-2-\lambda + 2-\lambda + 2-\lambda = 1-2-\lambda + 2-\lambda = 1-2-\lambda + 2-\lambda = 1-2-\lambda = 1-2$

溶液に、アルゴン雰囲気下、水素化ナトリウム 0. 106g (60) %: 2. 65 mm o 1) を添加後、60 ℃に加熱して20 分間撹拌 した。反応液を室温まで冷却し、5-カルボメトキシー4,5,6, 7 - テトラヒドロベンズイミダゾール 0.40g(2.22mmo)5 1)を加えて室温で5時間撹拌した。反応混合物を濾過後、濾液を 減圧留去して得た残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル:メタノール:29%アンモニア水=100:1:0. $1 \rightarrow 50:1:0.1 \rightarrow 10:1:0.1$) で精製して0.24g ル) -5-4、5、6、7-テトラヒドロベンズイミダゾール-5 10 -イル) - 1, 2, 4 -オキサジアゾールを得た。これはメタノー ル中、フマル酸を加え析出した結晶を再結晶してフマル酸塩とした。 融点 213-215℃ メタノール 元素分析値(C₁,H₁,N₅O₂C₁・C₄H₄O₄として)

 C(%)
 H(%)
 N(%)
 C1(%)

 理論値
 52.01 4.36 15.16 7.68

 実験値
 51.73 4.36 15.17 7.66

 MS(EI):m/z 345,347 (フリー体としてM*)

NMR (DMSO-da, TMS内部標準)

3: 1.8-3.7(7II, m), 3.80(3H, s, OCH₃), 6.00(2H, s, NH₂), 6.58(1 II, s), 6.64(2H, s, fumaric acid), 7.68(1H, s), 7.71(1H, s) 実施例 2 と同様にして以下の実施例 3 ~ 9 の化合物を得た。 実施例 3

(4 R*, 5 R*) - 3 - (4 - アミノ - 5 - クロロー 2 - メト 25 キシフェニル) - 5 - (1 - アザビシクロ [3, 3, 0] オクトー 4 - イル) メチルー1, 2, 4 - オキサジアソール

融点 90-92℃ 酢酸エチル-ヘキサン

元素分析値 (C₁₇H₂₁N₄O₂C₁として)

C(%) H(%) N(%)C1(%)

58, 53 6, 07 16, 06 10.16 理論値

5 8, 6 1 6, 0 1 15, 7 8 実験値 10.06 5

 $MS (EI) : m/z 348, 350 (M^+)$

NMR (CDCl₃)

 δ : 1. 16-2. 15(7II, m), 2. 32-3. 37(6H, m), 3. 41-3. 80(1H, m), 3. 9 0(3||, s), 4, 45(2||, brs), 6, 38(1||, s), 7, 95(1||, s)

10 実施例4

> $(1-r \forall i \forall j) = [2, 2, 2] + (1-r \forall i) = [2, 2, 2$ 2. 4-オキサジアゾール

融点 198-200℃ 酢酸エチル

 $MS (EI) : m/z 348, 350 (M^{+})$ 15

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

 δ : 1.05-1.94(611, m), 1.95-3.21(611, m), 3.00(211, d), 3.78(311, s), 5.96(211, s), 6.56(111, s), 7.68(111, s)

実施例5

実験値

3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-5-20 融点 150-151℃ 酢酸エチル-ヘキサン

元素分析値(C15H10N4O2C1として)

C(%) H(%) N(%)C1(%)

10.78

25 理論値 5 5, 8 1 5, 9 3 1 7, 3 6 10.98 5 5, 7 3 5, 8 7 1 7, 1 0

MS (EI): m/z 322 (M⁺)
NMR (CDCl₃)

 δ : 1. 44-2. 59(6II, m), 2. 34(3H, s), 2. 60-2. 97(1H, m), 3. 06-3. 4 5(2II, m), 3. 90(3II, s), 4. 37(2H, brs), 6. 38(1H, s), 7. 95(1H, s)

5 実施例 6

融点 178-180℃

10 元素分析値(C₁₆H₁₆N₄O₂C1・0.25H₂Oとして)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 56.64 5.79 16.51 10.45

実験値 56.61 5.54 16.66 10.64

 $MS (EI) : m/z 334, 336 (M^+)$

15 NMR (CDCl₃, TMS内部標準)

δ: 1.89-2.10(6H, m), 2.30-2.90(4H, m), 3.15-3.45(2H, m), 3.9 0(3H, s, OCH₃), 4.33(2H, br, NH₂), 6.37(1H, s), 8.00(1H, s) 実施例 7

3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-5-20 (1-メチル-4-ピペリジル)-1, 2, 4-オキサジアゾール 融点 146-148℃ 酢酸エチル-ヘキサン

元素分析値 (C15H18N4O2C1として)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

型論値 55.81 5.93 17.36 10.98

25 実験値 55.54 5.81 17.33 10.92

 $MS(EI): m/z 322, 324 (M^+)$

NMR (CDC13, TMS内部標準)

が: 1.82-2.43(6H,m), 2.30(3H,s), 2.70-3.19(3H,m), 3.90(3H,s), 4.38(2H,brs), 6.38(1H,s), 7.95(1H,s) 実施例8

1-アザビシクロ [2.2.2] オクトー3-カルボン酸塩酸塩 5 0. 50g(2. 61mmol) に塩化チオニル4mlを加え、3 0 分間加熱還流した。塩化チオニルを減圧留去した残留物にテトラ ヒドロフラン5m1を加え、撹拌下、4-アミノー5-クロロー2 テトラヒドロフラン (7ml) 懸濁液を加えた。さらに室温で15 10 分間撹拌した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて、酢酸エ チルで抽出した。有機層を飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄後、無 水炭酸カリウムで乾燥した。溶媒を留去した残留物に1, 4-ジオ キサン10m1とモレキュラーシープス4A(商品名)0.5gを 加えて、13時間加熱還流した。反応混合物をセライトで濾過し、 15 濾液を留去して得た残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル:メタノール:29%アンモニア水=50:1:0. 1--10:1:0.1)で精製して、0.05g(5.7%)の3 -(4-7)(1-5-6)(1-2-3) $-r \# \exists \forall 0 = 1, 2, 2 = 1, 2, 4 = 1$ 20 オキサジアゾールを得た。これは、メタノール中フマル酸を加えて 析出した結晶を、メタノールから再結晶して、フマル酸塩とした。 融点 207-208℃ メタノール MS (FAB): m/z 334, 336 (フリー体としてM⁺) NMR (DMSO-d。, TMS内部標準) 25

 δ : 1. 4-3. 4(12H, m), 3. 79(3H, s, OCH₃), 5. 97(2H, d), 6. 54(2H, s,

25

fumaric acid), 6.56(1H, s), 7.71(1H, s) 実施例 9

(1) 7-メトキシカルボニルー3-ピロリジジノンの異性体混合 物 0. 5 1 g (2. 7 8 m m o l) のテトラヒドロフラン (1 0 m 1) 溶液に1Mボラン・テトラヒドロフランコンプレックステトラ 5 ヒドロフラン溶液2ml(2mmol)を加え1時間加熱環流し、 さらに上記ボラン試薬4m1 (4mmo1)を添加後、3時間還流 した後、再度ボラン試薬2ml(2mmol)を加え1時間還流し た。反応液を冷却後、メタノール10mlと濃塩酸10mlの混液 を加え、終夜放置した後、2時間加熱還流した。冷却後炭酸水素ナ 10 トリウムを添加して反応液を中和した後、溶媒を留去した。得られ た残渣をアルミナカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタ ノール=100:1)で精製して、0.48g(100%)の1-ピロリジジンカルボン酸メチルのエキソ体及びエンド体の混合物を 得た。 15

(2) 4-アミノ-5-クロロー2-メトキシベンズアミドキシム 0. 46g(2.13mmol)のジメチルホルムアミド(15ml)溶液に、アルゴン雰囲気下、水素化ナトリウム 0.086g(60%,2.15mmol)を添加後、60℃に加熱して1時間 撹拌した。反応液を室温まで冷却し、前述のアミノエステル混合物 0.30g(1.77mmol)とモレキュラーシーブス 4A(商品名)0.8gを加えて、室温で終夜撹拌した。反応混合物をセライトで濾過し、濾液を減圧留去して得た残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:メタノール:29%アンモニア水=50:1:0.1→10:1:0.1→5:1:0.1)で精製して、0.18g(30%)の(4R*,5R*)-3-(4-

アミノー5ークロロー2ーメトキシフェニル)-5-(1-アザビ シクロ[3, 3, 0] オクトー4ーイル) - 1, 2, 4ーオキサジ アゾール (9 - a) 及び上記化合物のエキソ、エンド体の混合物を 0.04g得た。前者は、メタノール中、フマル酸を加えて析出し た結晶をメタノールから再結晶することによって、ヘミフマル酸塩 5 を導いた。後者は、さらに薄層クロマトグラフィー(酢酸エチル: メタノール:29%アンモニア水=5:1:0.1:2回展開)で 精製することによって0.01gの(4R*,5R*)-3-(4 -アミノー5ークロロー2ーメトキシフェニル) -5-(1-アザ 10 $E = \{1, 2, 3, 0\}$ ジアゾール (9-a) と 0. 0 2 g (3. 4%) の上記化合物の (4R*, 5S*)体(9-b)を得た。ここで得た(4R*, 5 S*) 体を酢酸エチルで結晶化し、酢酸エチルから再結晶した。こ れをメタノール中、フマル酸を加えて結晶化し、メタノールー酢酸 エチルから再結晶してフマル酸塩とした。 15

化合物 (9-a):

融点 231-233℃ メタノール 元素分析値(C₁₆H₁₆N₄O₂C1・1/2C₄H₄O₄・1/4 H₂Oとして)

20 C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 54.41 5.45 14.10 8.92

実験値 54.28 5.46 14.11 8.84

MS(EI):m/z 334,336(フリー体としてM⁺)

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

25 δ : 1.7-3.5(12II, m), 3.78(3II, s, OCH₃), 5.98(2H, brs, NH₂), 6.5 0(1II, s, fumaric acid), 6.56(1H, s), 7.69(1H, s)

化合物 (9-b):

融点170℃(dec)、メタノールー酢酸エチル MS(FAB):m/z 335, 337(フリー体としてM⁺+ 1)

5 high resolution mass (m/z): 334, 115813; calcd(for C₁₆H₁₆ N₁ O₂ C₁): 334, 119654

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

 δ : 1.1-4.1(12II, m), 3.79(3H, s, OCH₃), 6.01(2H, brs, NH₂), 6.5 2(2H, s, fumaric acid), 6.56(1H, s), 7.70(1H, s)

10 実施例10

25 元素分析値 (C₁₆H₁₆N₄O₂C1・C₄H₄O₄・0.5H₂O として)

2. 4-オキサジアゾール フマル酸塩 0. 12gを得た。

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 52.23 5.26 12.18 7.71

実験値 52.51 4.98 12.13 7.80

融点 177-179℃

5 MS(FAB):m/z 335,337(M++1) NMR(DMSO-d₆, TMS内部標準)

 δ : 1.83-1.90(6II, m), 2.30-2.36(2II, m), 2.65-2.69(2II, m), 2.9 5-3.08(2II, m), 3.82(3II, s, 0-CH₃), 6.33(2II, s, fumarate), 6.54(1II, s), 7.76(1II, s)

10 実施例11と同様にして、以下の実施例12の化合物を合成した。 実施例11

> 5-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-3-(1-アザビシクロ[3.3.0]オクト-5-イル)メチル-1, 2,4-オキサジアゾール・0.5フマル酸塩

15 融点 210-212℃

MS(FAB): m/z 349,351 (フリー体としてM++1) NMR (DMSO-ds, TMS内部標準)

 δ : 1. 90-2. 45(8H, m), 3. 30-4. 20(4H, m), 3. 80(2H, s), 3. 89(3H, s), 6. 34(1H, s), 6. 45(2H, brs), 6. 56(1H, s), 7. 66(1H, s)

20 実施例 1 2

25

(1) ヒドロキシルアミン塩酸塩 0. 4 2 g (6. 0 m m o 1) とナトリウムメトキシド 0. 3 3 g (6. 0 m m o 1) にメタノール 1 0 m l を加え、3 0 分間加熱還流した。冷却後、1 - アザビシクロ [2. 2. 2] オクト-3-カルボニトリル塩酸塩 0. 5 2 g (3. 0 m m o 1) とナトリウムメトキシド 0. 1 7 g (3. 0 m m

n l) を添加して、さらに 3 時間加熱選流した。反応液を冷却後、

た。

不溶物を濾去し、溶媒を減圧留去した。得られた残留物にクロロホルムを加え、不溶物を濾取し、これを少量のメタノールに溶解した。不溶物をさらに濾去し、溶媒を減圧留去して、0.50g(98%)の1-アザビシクロ[2.2.2]オクト-3-カルボキサミドキシムを得た。

(2) (1) で得た1-アザビシクロ[2.2.2] オクト-3-カルボキサミドキシム0.18g(1.06mmol)のテトラヒ ドロフラン (6 m l) 溶液にモレキュラーシーブス 4 A (商品名) 0. 4 gを加えた。さらに、水素化ナトリウム 0. 0 4 4 g (6 0 10 %: 1. 1 m m o 1) を加えて、60℃で30分間撹拌した。室温 まで冷却した後、4-アミノー5-クロロー2-メトキシ安息香酸 メチル0. 688g (3. 19mmol) のテトラヒドロフラン (4 m l) 溶液を加えて、2時間加熱還流した。反応混合物をセラ イトで濾過し、濾液を留去して得た残留物をシリカゲルカラムクロ マトグラフィー(酢酸エチル:メタノール:29%アンモニア水= 15 10:1:0.1)で精製して0.09g(25%)の5-(4-アミノー5-クロロー2-メトキシフェニル)-3-(1-アザビ シクロ[2.2.2] オクトー3ーイル) -1, 2, 4ーオキサジ アゾールを得た。これを、メタノール中フマル酸を加えて析出した 20 結晶をメタノールー酢酸エチルから再結晶してへミフマル酸塩とし

> 融点 230-232℃ メタノールー酢酸エチル 元素分析値 (C:6H:6N4O2C1・1/2C4H4O4として)

> > C(%) H(%) N(%) C1(%)

 25
 理論値
 55.03
 5.39
 14.26
 9.02

 実験値
 55.16
 5.27
 14.30
 8.83

MS(EI):m/z 334,336 (フリー体としてM⁺) NMR (DMSO-d₆, TMS内部標準)

 δ : 1. 4-3. 4(12II, m), 3. 83(3H, s, OCII₂), 6. 36(2H, brs, NH₂), 6. 4 8(1H, s), 6. 56(1H, s), 7. 80(1H, s)

5 実施例13~20

実施例1または2の合成法と同様に処理して以下の化合物を得た。 実施例13

10 2, 4-オキサジアゾール

融点 146-148℃

元素分析値(C18H23N4O2C1として)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 58.14 6.51 15.07 9.53

15 実験値 57.91 6.15 14.39 10.05

 $MS (F \land B) : m/z = 363, 365 (M^+ + 1)$

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

 δ : 1. 20-2. 00(10H, m), 2. 60-2. 80(2H, m), 3. 00-3. 28(2H, m), 3. 30(3H, s), 3. 78(2H, s), 5. 95(2H, brs, NH₂), 6. 56(1H, s), 7. 67(1H,

20 s)

実施例14

3-(4-アミノー5-クロロー2-メトキシフェニル)-5-(1, 4-ジアザビシクロ[2, 2, 2]オクトー2-イル)メチル-1, 2, 4-オキサジアゾール

25 融点 180-182℃ 元素分析値 (C.a.H.a.N.a.O.a.C.I.・0.5H.a.Oとして) C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 53.56 5.90 19.52 9.88

実験値 53.666.04 18.46 8.57

 $MS (E I) : m/z 349, 351 (M^+)$

5 NMR (CDCl₃, TMS内部標準)

 δ : 2.40-3.30(12H, m), 3.35-3.42(1H, m), 3.90(3H, s), 4.40(2H, brs, NH₂), 6.38(1H, s), 7.94(1H, s)

実施例15

(3 R*, 5 R*) - 3 - (4-アミノ-5-クロロ-2-メト 10 キシフェニル) - 5 - (1-アザビシクロ [3.3.0] オクトー 3 - イル) - 1, 2, 4 - オキサジアゾール・フマル酸塩 融点 2 1 1 - 2 1 2 ℃

元素分析値(C20H23N4O6C1として)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

 15
 理論値
 53.28
 5.14
 12.43
 7.86

 実験値
 53.85
 5.97
 12.82
 7.95

 $MS (FAB) : m/z 3 3 5, 3 3 7 (M^+ + 1)$

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

δ: 1.50-1.75(2II, m), 1.80-1.95(1H, m), 1.95-2.15(2H, m), 2.2

9-2.40(1II, m), 2.70-2.80(2H, m), 3.78(3H, s), 3.84(1H, quint, J=
7.0IIz), 5.99(2II, brs, NII₂), 6.48(2H, s), 6.55(1H, s), 7.69(1H, s)

実施例 1 6

(3R*, 5S*) - 3 - (4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル) - 5 - (1-アザビシクロ [3. 3. 0] オクトー

25 3-イル)-1,2,4-オキサジアゾール・フマル酸塩 励点 199-200℃

元素分析値(CzoHzsNaOaCl・0.25HzOとして)

C(%) H(%) N(%)C1(%)

理論值 5 2. 7 5 5. 2 0 12.30 7. 7 9

5 2. 8 7 5. 1 6 1 2. 1 6 7. 5 9 実験値

5 $MS (F A B) : m / z 3 3 5, 3 3 7 (M^+ + 1)$

NMR (DMSO-da, TMS内部標準)

 δ : 1.70-2.20(5II, m), 2.60-2.67(1H, m), 3.00-3.10(1H, m), 3.1 0-3.30(211, m), 3.79(311, s), 3.80-3.90(211, m), 4.00-4.15(111, m), 6. 02(2H, brs, NH₂), 6. 52(2H, s), 6. 56(1H, s), 7. 70(1H, s)

10 実施例17

> 3- (4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル) -5-(2 -ピペリジル) メチルー1, 2, 4 -オキサジアゾール

融点 101-103℃

元素分析値 (C15H18N4O2C1として)

15 C(%) H(%) N (%) C1(%)

> 5 5. 8 1 5. 9 3 1 7. 3 6 理論値 10.98

> 5 5. 5 3 5. 8 9 1 7. 3 4 実験値 11.14

 $MS (EI) : m/z 322, 324 (M^{+})$

NMR (CDCI,, TMS内部標準)

20 δ : 1.00-2.00(611, m), 2.60-3.20(5H, m), 3.91(3H, s), 4.36(2H, brs, NII₂), 6. 38(111, s), 7. 96(111, s)

実施例18

3- (4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル) -5-

(2, 3, 6, 7-r)

25 -a] l^{2} j^{2} j^{2} j

融点 156-157℃ 酢酸エチルーヘキサン

元素分析値(CisHisNs O2 C1として)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 53.65 5.40 20.86 10.56

実験値 53.18 5.43 20.42 10.34

5 MS (EI): m/z 335, 337 (M⁺)

NMR (CDCl₃, TMS内部標準)

 δ : 1. 95-2. 40(2H, m), 2. 80-3. 20(5H, m), 3. 31-3. 70(4H, m), 3. 9 1(3H, s), 4. 39(2H, brs), 6. 38(1H, s), 7. 96(1H, s)

実施例19

3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル) -5 (4-イミダゾリル) メチル-1, 2, 4-オキサジアゾール
 融点 224℃~(Dec.)

元素分析値 (C13H12N5 O2 C1として)

C(%) H(%) N(%) C1(%)

15 理論値 51.07 3.96 22.91 11.60

実験値 50.66 3.98 22.29 11.49

MS (E I) : m/z 305, 307 (M^+)

NMR (DMSO-d。, TMS内部標準)

 δ : 3.88(3II, s), 4.25(2H, s), 5.15(2H, s), 6.52(1H, s), 6.98(1

20 II, s), 7. 65(1II, s), 7. 85(1II, s)

実施例20

3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル) -5- (2-ピリジル) メチル-1, 2, 4-オキサジアゾール

融点 172-174℃

25 元素分析値 (C₁₆H₁₃N₄O₂C1として)

WO 95/32965

34

C(%) H(%) N(%) C1(%)

理論値 56.88 4.13 17.69 11.19

実験値 56.81 4.30 16.93 10.62

 $MS(EI): m/z 316, 318(M^+)$

5 NMR (CDC1₃, TMS内部標準)

 δ : 3.89(3H,s), 4.39(2H, brs, NH₂), 4.47(2H,s), 6.37(1H,s),

7.21(1H, t, J=5.0Hz), 7.34(1H, d, J=8.0Hz), 7.67(1H, m), 7.96(1H,

s), 8.67(1H, d, J=3.0Hz)

以下実施例で得られた化合物の構造を表1に示す。

10

表 1

実施例番号	化 学 構 造 式
1	C1 N OCH3
2	C1 N OCH3 N HOOC COOH
3	C1 N OCH s OCH s
4	C1 N OCH S N
5	C1 N OCH 9 CH 3

表 1 (つづき)

実施例番号	化 学 構 造 式
6	C1 N OCH 3
7	C1 N OCH 3 NCH 3
8	C1 N OCH S HOOC COOH
9 — a	C1 N 0 H 1/2 (H00C C00H)
9 — ь	C1 N OCH 3 HOOC COOH

表 1 (つづき)

実施例番号	化 学 構 造 式
1 0	C1 OCH S HOOC COOH
1 1	C1
1 2	C1
1 3	C1 N OCH 3
1 4	C1 N OCH 3

表 1 (つづき)

実施例番号	化 学 構 造 式
1 5	C1 N OCH 3 HOOC COOH
1 6	C1 N OCH 3 HOOC COOH
1 7	C1 N OCH3
. 18	C1 N OCII3
1 9	C1 N OCII 3
2 0	C1 N OCIIs

前記した例示化合物の他、下記の化合物が、前記製造法、実施例 記載の方法やその変法、あるいは当業者にとって公知の製法やその 変法に従い、特別の実験を必要とすることなく、合成しうる(表 2 。 実施例 B - 1 ~ 2 3 1)。

表 2

(註) Me:メチル基, Et:エチル基, Pr:ブチル基, iPr:イソプロピル基, Bu:ブチル基

$$\begin{array}{c|c}
2 & N & \longrightarrow 0 \\
R^{1} & 3 & N & 5 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{2} & \end{array}$$

実施例番 号	R'	R²
B-1	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₂ N
2	N— (CH ₂) ₂ —	CH ₃ O NH ₂
3	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₃ - N
4	N — (CH ₂) ₃ —	CH ₃ O NH ₂
5	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂), N
6	N (CH ₂) ₄ -	CH s O NH 2

表 2 (つづき)

実施例番 号	R¹	R ²
7	C1 H ₂ N OCH ₃	Me -CH N
8	N — CH —	CH s O NH 2
9	\(\sqrt{N}\)	CH ₃ O NH ₂
10	C1 H 2 N OCH 3	- (CH ₂) ₂
11	(CH ₂) ₂ -	CH s O NH 2
12	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₃
13	(CH ₂) ₃ -	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R¹	R ²
14	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂) ₄
15	(CH ₂) ₄ -	C1 CH 3 O NH 2
16	C1 H ₂ N OCH ₃	Me - CH - N
17	Me I CH –	CH 3 O NH 2
18	$\langle \rangle_{N} \rangle$	CH 3 O NH 2
19	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH 2 - N
20	CH ₂ -	CH s O NH 2

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R۱	R²
21	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂) ₂ -\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
22	(CH ₂) ₂ -	CH ₃ O NH ₂
23	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂) 4 - N
24	(CH ₂) ₄ -	CH ₃ O NH ₂
25	C1 H ₂ N OCH ₃	Me - CH N
26	Me CH —	CH ₂ O NH ₂
27	C1 H ₂ N OCH ₃	

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R۱	R ²
28	N	CH s O NH 2
29	C1 II 2 N OCII 3	- CH ₂
30	CH ₂ -	CH s O NH 2
31	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₂ N
32	(CH ₂) ₂ -	CH ₃ O NH ₂
33	C1 II 2 N OCH 3	-(CH ₂) ₃
34	(CH ₂) ₃ -	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

SE HE ISI		
実施例 番号	R¹	R²
35	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₄
36	(CH ₂) ₄ -	CH s O NH 2
37	C1 H ₂ N OCH ₃	Me - CH N
38	Me CH-	CH ₃ O NH ₂
39	C1 H ₂ N OCH ₃	-
40		CH ₃ O NH ₂
41	H ₂ N OCH ₃	-CH ₂

表 2 (つづき)

実施例 番号	R 1	R²
42	CH ₂ -	C1 NH 2
43	C1 H ₂ N OCH ₃	\(\sum_{N} \)
44		CH 3 O NH 2
45	N—— CH ₂ —	CH ₃ O NH ₂
46	C1 H ₂ N OCH ₃	
47		CH ₃ O NH ₂
48	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH ₂

表 2 (つづき)

実施例番号	R '	R ²
49	N CH₂ -	CH ₃ O NH ₂
50	C1 H ₂ N OCH ₃	∑N .
51	N -	CH ₃ O NH ₂
52	C1 H ₂ N OCH ₃	-CH ₂ N
53	N CH ₂ -	CH ₃ O NH ₂
54	C1 H ₂ N OCH ₃	-
55		CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R '	R ²
56	C1 II 2 N OCH 3	-CH ₂
57	CH ₂ -	CH ₃ O NH ₂
58	N	CH ₃ O NH ₂
59	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₂
60	(CH ₂) ₂ -	CH ₃ O NH ₂
61	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₃
62	(CH ₂) ₃ -	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

<u> </u>		
実施例番号	R ¹	R²
63	C1 II 2 N OCH 3	- (CH ₂) ₄
64	(CH ₂) ₄ -	CH ₃ O NH ₂
65	C1 H ₂ N OCH ₃	Me - CH
66	Me CH-	CH 3 O NH 2
67	C1 H ₂ N OCH ₃	
68		CH ₃ O NH ₂
69	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH ₂ - N

表 2 (つづき)

実施例		
実施例番号	R¹	R²
70	CH ₂ -	CH 3 O NH 2
71	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₂
72	(CH ₂) ₂ –	CH 3 O NH 2
73	C1 H ₂ N OCH ₃	— (CH ₂) ₃ — N
74	(CH ₂) ₃ -	CH ₃ O NH ₂
75	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂), -\(\sigma\)
76	(CH ₂), -	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

実施例 番号	R¹	R²
77	C1 II 2 N OCH 3	He CH N
78	Me I CH —	CH s O NH 2
79	C1 II 2 N OCH 3	——N
80	N .	CH ₃ O NH ₂
81	C1 II 2 N OCH 3	- CH 2 -N
82	N CH 2 -	CH ₂ O NH ₂
83	C1 II 2 N OCH 3	-(CH ₂) ₂ -N

PCT/JP94/00888

表 2 (つづき)

実施例番 号	R1.	R²
84	N (CH ₂) -	CH 3 O NH 2
85	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂) ₃ -N
86	N (CH ₂) ₃ -	CH s O NH 2
87	C1 H ₂ N OCH ₃	-(CH ₂), -N
88	N (CH ₂) ₄ -	CH ₃ O NH ₂
89	C1 H ₂ N OCH ₃	Me I -CH-N
90	Me I CH-	CH s O NH 2

表 2 (つづき)

実施例番 号	R'	R ²
91	C1 H ₂ N OCH ₃	√ N
92	(\$\rightarrow\)	CH ₃ O NH ₂
93	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH₂-⟨N
94	CH₂-	CH 3 O NH 2
95	C1 H ₂ N OCH ₃	
96		CH 3 O NH 2
97	C1 II 2 N OCH 3	-CH ₂

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R '	R²
98	CH ₂ -	CH ₃ O NH ₂
99	C1 H ₂ N OCH ₃	— <u>N</u>
100	_N	CH ₃ O NH ₂
101	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH 2 - N
102	CH 2 -	CH ₃ O NH ₂
103	C1 H ₂ N OCH ₃	\\\\\
104		C1 OCH 3

.43

表 2 (つづき)

実施例 番号	R¹	R²
105	C1 H ₂ N OCH ₃	-CH ₂
106		CH s O NH 2
107	C1 H ₂ N OCH ₃	
108	⟨\rangle_N	C1 CH ₃ O NH ₂
109	C1 H ₂ N OCH ₃	-CH ₂
110	CH ₂ -	CH 3 O NH 2
111	C1 II 2 N OCH 3	→ N H

表 2 (つづき)

		
実施例番号	R¹	R 2
112	N H	CH 3 O NH 2
113	N H	CH s O NH 2
114	C1 H ₂ N OCH ₃	N N Me
115	N I Me	CH ₃ O NH ₂
116	C1 H ₂ N OCH ₃	N I Et
117	N L Et	CH ₃ O NH ₂
118	C1 H ₂ N OCH ₃	N I Pr

表 2 (つづき)

· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
実施例番 号	R¹	R²
119	N Pr	CH ₃ O NH ₂
120	C1 H ₂ N OCH ₃	N i Pr
121	N I iPr	CH ₃ O NH ₂
122	C1 H ₂ N OCH ₃	N I Bu
123	N I Bu	CH s O NH 2
124	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₂ N
125	(CH ₂) ₂	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

実施例番号	R'	R²
126	C1 II 2 N OCH 3	- (CH ₂) ₃ - N
127	(CH ₂) ₃ -	CH 3 O NH 2
128	C1 H ₂ N OCH ₃	- (CH ₂) ₄ - N H
129	(CH ₂) ₄ -	CH s O NH 2
130	C1 H ₂ N OCH ₃	CH: -CH- N H
131	CH s I CH -	CH ₃ O NH ₂
132	C1 H ₂ N OCH ₃	H H

表 2 (つづき)

実施例番号	R ¹	R ²
133	N H	CH ₃ O NH ₂
134	C1 II 2 N OCH 3	− CH 2 NH
135	HN CH 2 -	CH 3 O NH 2
136	C1 H ₂ N OCH ₃	N I Me
137	N I Me	CH ₃ O NH ₂
138	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH 2 - N - Me
139	Me - N CH ₂ -	CH ₃ O NH ₂

表 2 (つづき)

実施例番号	R ¹	R ²
140	C1 H ₂ N OCH ₃	H O
141		CH s O NH 2
142	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH ₂ - N H
143	O N H CH ₂ -	CH ₃ O NH ₂
144	C1 H ₂ N OCH ₃	H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
145	H N H	CH ₃ O NH ₂
146	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH₂ -N H

4,

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R¹	R ²
147	H N N CH₂ −	CH 3 O NH 2
148	C1 H ₂ N OCH ₃	H H
149	N H	CH 2 O NH 2
150	C1 H ₂ N OCH ₃	- CH ₂ - N H
151	CH ₂ —	CH s O NH 2
152	C1 H ₂ N OEt	$\frac{1}{\sqrt{N}}$
153	C1 H ₂ N OEt	-CH ₂

4)

i i

表 2 (つづき)

実施例番 号	R ¹	R²
154	C1 H ₂ N OEt	\sim
155	C1 H ₂ N OEt	-CH ₂
156	C1 H ₂ N OEt	\(\sigma_N\)
157	C1 II 2 N OEt	- CH ₂
158	C1 H ₂ N OEt	→ H N H
159	C1 II 2 N OEt	-CH ₂ N
160	N -	EtO NH ₂

表 2 (つづき)

実施例番 号	R ¹	R²
161	N—CH ₂ —	EtO NH2
162	$\langle \rangle_{N} \rangle$	EtO NH2
163	CH ₂ -	EtO NH ₂
164	()	EtO NH ₂
165	CH ₂ –	EtO NH ₂
166	H H	EtO NH ₂
167	N CH₂ −	EtO NH2

表 2 (つづき)

実施例番 号	R '	R ²
168	C1 Il ₂ N OPr	\longrightarrow N
169	C1 II 2 N OPr	-CH ₂ N
170	C1 H ₂ N OPr	$\overline{\langle}$
171	C1 H ₂ N OPr	-CH 2
172	C1 H ₂ N OPr	\(\sum_N\)
173	C1 H ₂ N OPr	- CH ₂
174	C1 H ₂ N OPr	→ N H

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R ¹	R 2
175	C1 H ₂ N OPr	− CH ₂ N H
176		PrO NH ₂
177	N—CH ₂ —	PrO NH ₂
178	$\langle \rangle_{N} \rangle$	PrO NH ₂
179	CH₂ −	PrO NH ₂
180	⟨N	PrO NH ₂
181	CH ₂ -	PrO NH ₂

表 2 (つづき)

実施例番号	R¹	R²
182	N H	PrO NH ₂
183	N CH ₂ -	PrO NH ₂
184	C1 II ₂ N OiPr	$\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}$
185	C1 H ₂ N OiPr	-CH₂ -N
186	C1 H ₂ N OiPr	→
187	C1 H ₂ N OiPr	- CH 2 - N
188	C1 H ₂ N OiPr	\(\sum_{N}\)

表 2 (つづき)

実施例番号	R¹	R²
189	C1 H ₂ N OiPr	- CH 2
190	C1 H ₂ N OiPr	→ N N
191	C1 H ₂ N OiPr	- CH ₂ - N H
192		iPrO NH ₂
193	N—CH ₂ —	iPrO NH:
194	$\langle \rangle_{N} \rangle$	iPrO NH ₂
195	CH₂ -	iPrO NH2

ر•،

表 2 (つづき)

実施例番号	R¹	R²
196	N	iPrO NH2
197	CH ₂ -	iPrO NH ₂
198	N H	iPrO NH2
199	CH ₂ -	iPrO NH ₂
200	C1 0-CH2-CH=CH2	\bigcirc N
201	C1 II 2 N O-CH 2-CH=CH 2	-CH ₂ N
202	C1 H ₂ N O-CH ₂ -CH=CH ₂	$\overline{}$

表 2 (つづき)

実施例番号	R¹	R²
203	C1 H ₂ N O-CH ₂ -CH=CH ₂	- CH 2 N
204	C1 H ₂ N O-CH ₂ -CH=CH ₂	
205	C1 H ₂ N O-CH ₂ -CH=CH ₂	- CH ₂
206	C1 H ₂ N O-CH ₂ -CH=CH ₂	→ N H
207	C1 II 2 N O-CH 2-CH=CH 2	-CH ₂ N
208	N	CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
209	N—CH ₂ —	C1 CH 2=CH-CH 2-0 NH 2

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R¹	R²
210	$\langle \rangle_{N} \rangle$	CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
211	CH ₂ -	C1 CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
212	()	C1 CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
213	CH ₂ -	C1 CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
214	N H	CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
215	CH ₂ -	C1 CH ₂ =CH-CH ₂ -O NH ₂
216	C1 H₂N OCH2C ≡CH	N

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R¹	R ²
217	C1 OCH2C =CH	-CH ₂
218	C1 H ₂ N OCH ₂ C CH	-
219	C1 H ₂ N OCH ₂ C == CH	-CH ₂
220	C1 H ₂ N OCH ₂ C == CH	N N
221	C1 H ₂ N OCH ₂ C =CH	- CH ₂
222	C1 H ₂ N OCH ₂ C ==CH	→ N H
223	C1 H ₂ N OCH ₂ C =CH	- CH ₂ - N H

表 2 (つづき)

実施例 番 号	R¹	R²
224	N -	C1 CH≡CCH2O NH2
225	N—CII ₂ —	CH=CCH2O NH2
226	$\langle \rangle_{N} \rangle$	CH=CCH2O NH2
227	CH ₂ -	CH=CCH2O NH2
228	N	CH=CCH2O NH2
229	CH ₂ -	CH=CCH2O NH2
230	II II	CH=CCH2O NH2

•>

表 2 (つづき)

実施例番号	R'	R 2
231	N CH ₂ -	CH=CCH2O NII 2

74

請求の範囲

1. 下記一般式(I)で示されるオキサジアゾール誘導体又はその製薬学的に許容される塩。

$$\begin{array}{c|c}
N & O \\
R & R^2
\end{array}$$

〔式中の記号は以下の意味を示す。

基、他方が式-A-Hetで示される基、

A:単なる結合又は低級アルキレン基、

15 Het:少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A-と結合する単環、縮合又は架橋のヘテロ環基、

R3:低級アルキル基、低級アルケニル基又は低級アルキニル基。〕

- 2. He tが単環式含窒素へテロ環基、又は縮合若しくは架橋型の二環式含窒素へテロ環基であって、その環上の炭素原子で-A-と結合したものである請求項1記載の化合物。
- 3. Hetが窒素原子1乃至2個を含む単環式含窒素非芳香族へテロ環基、又は窒素原子1乃至2個を含む縮合若しくは架橋型の二環式含窒素非芳香族へテロ環基であって、その環上の炭素原子でーーAと結合したものである請求項2記載の化合物。
- 4. Hetが、ピペリジル基、ピロリジジニル基、インドリジジニル基、テトラヒドロピラゾロ[1, 2-a] ピラゾリル基、テト

20

•:

ラヒドロベンズイミダゾリル基、キヌクリジニル基、1, 4-ジアザビシクロ[2.2.2]オクチル基であって、その環上の炭素原子で-A-と結合したものである請求項3記載の化合物。

5. 立体異性形である請求項1乃至4項のいずれかに記載の化合物。

6. $3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-5-(1-アザビシクロ<math>\begin{bmatrix} 3.&3.&0 \end{bmatrix}$ オクトー5-イル)メチルー1,2,4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩。

7. 3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-

10 5-(1-アザビシクロ[3.3.0]オクト-3-イル)-1,

2, 4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩。

8. 3-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-

5-(2-ピペリジルメチル)-1, 2, 4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩。

9. 5-(4-アミノ-5-クロロ-2-メトキシフェニル)-3-(1-アザビシクロ[2.2.2]オクト-3-イル)-1,
 2, 4-オキサジアゾール又はその製薬学的に許容される塩。

10. 下記一般式(I)で示されるオキサジアゾール誘導体又はその製薬学的に許容される塩と、製薬学的に許容される担体とからなる医薬組成物。

$$\begin{array}{c}
N \longrightarrow 0 \\
R^1 \longrightarrow N \longrightarrow R^2
\end{array}$$
(1)

〔式中の記号は以下の意味を示す。

$$OR^3$$
 R^1 及び R^2 : いずれか一方が式 NH_2 で示される

基、他方が式-A-Hetで示される基、

A:単なる結合又は低級アルキレン基、

Het:少なくとも窒素原子を1つ含み、環上の炭素原子で-A-と結合する単環、縮合又は架橋のヘテロ環基、

- 10 R: 低級アルキル基、低級アルケニル基又は低級アルキニル基。]
 - 11. 5-HT、作動薬である請求項10記載の医薬組成物。
 - 12. 中枢神経系障害の予防及び/又は治療剤である請求項11 記載の医薬組成物。
 - 13. 消化管運動障害の予防及び/又は治療剤である請求項11記載の医薬組成物。
 - 14. 心機能不全に伴なう疾患の予防及び/又は治療剤である請求項11記載の医薬組成物。
 - 15. 泌尿器系疾患の予防及び/又は治療剤である請求項11記載の医薬組成物。
- 20 16. 抗侵害剤である請求項11記載の医薬組成物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP94/00888

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int. Cl⁶ C07D413/04, 413/06, A61K31/41, 31/435, 31/44, 31/445, 31/495, 31/55

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

3. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int. Cl⁵ C07D413/04, 413/06, A61K31/41, 31/435, 31/44, 31/445, 31/495, 31/55

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAS Online

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Y Further documents are listed in the continuation of Box C.

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	WO, A1, 93/02677 (Smith-Kline Beecham P. L. C.), February 18, 1993 (18. 02. 93), All pages, particularly page 20, example 14 & EP, A, 596933 & AU, A, 9223634	1-10 11-16
A	JP, A, 1-268687 (Merck Sharp and Dom Ltd.), October 26, 1989 (26. 10. 89), All pages & EP, A, 328200 & AU, A, 2986089 & US, A, 4952587 & US, A, 5041456	1-16
A	JP, A, 6-100558 (Merck Sharp and Dom Ltd.), April 12, 1994 (12. 04. 94), All pages, particularly examples 7, 40, 75 to 80 & EP, A, 438230 & US, A, 531703 & CA, A, 2034189	1-16
A	JP, A, 5-97850 (Eli Lilly and Co.), April 20, 1993 (20. 04. 93), All pages, particularly example 12 & EP, A, 506369 & US, A, 5244911	1-16

Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.	the principle of theory assertified me investor	
 "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later that the priority date claimed 	considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art	
Date of the actual completion of the international search	Date of mailing of the international search report	
December 20, 1994 (20. 12. 94)	February 7, 1995 (07. 02. 95)	
Name and mailing address of the ISA/	Authorized officer	
Japanese Patent Office		
Facsimile No.	Telephone No.	

See patent family annex.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP94/00888

C (Continua	ation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relev	ant passages	Relevant to claim No.
	& CA, A, 2064363		
A	JP, A, 5-97849 (Eli Lilly and Co.), April 20, 1993 (20. 04. 93), All pages, particularly examples 12, & EP, A, 506363 & US, A, 5244912 & CA, A, 2064384	27	1-16
A	Journal of Medicinal Chemistry, Vol. 1993 (Washington, DC), Street et al., "Synthesis and Stereonergic Activity (oxadiazolyl)tryptamines: Patent Agon for 5-HT1D Receptors" Pages 1529 to 1	of 5- ists	1-16
	·		
	·		

94/00888

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Ce C07D413/04, 413/06, A61K31/41, 31/435, 31/44, 31/445, 31/495, 31/55

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl³ C07D413/04, 413/06.A61K31/41, 31/435, 31/44, 31/445, 31/495, 31/55

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CAS Online

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
х	WO. A1, 93/02677 (Smith-Kline Beecham	1-10
A	P. L. C.),	11-16
	18. 2月. 1993(18. 02. 93), 全頁. 特に第20頁.	
	例14&EP, A, 596933&AU, A, 9223634	
A	JP. A. 1-268687(メルク シャープ エンド ドーム	1-16
	リミテッド)。	
	26. 10月. 1989(26. 10. 89), 全頁&EP. A.	

C翻の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「し」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に含及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため に引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規 性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日	国際調査報告の発送日	
20。12。94	07.02.3 5	
名称及びあて先	特許庁客査官(権限のある職員)	
日本国特許庁(ISA/JP)	風野経英 4 C 9 2 8 3	
郵便番号100 東京都千代田区館が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101 内線 3453	

		4,00000
C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	328200&AU、A、2986089&US、A、4952587 &US、A、5041456 JP、A、6-100558(メルク シャープ エンド ドーム リミテッド)。 12、4月、1994(12、04、94)、全頁、特に例7、40、 75-80&EP、A、438230&US、A、531703& CA、A、2034189	1-16
A	JP, A, 5-97850(イーライ・リリー・アンド・カンパニー) 20, 4月, 1993(20, 04, 93), 全頁, 特に例12& EP, A, 506369&US, A, 5244911&CA, A, 2064363	1-16
A	JP, A, 5-97849(イーライ・リリー・アンド・カンパニー) 20, 4月, 1993(20, 04, 93), 全頁, 特に例12,27 &EP, A, 506363&US, A, 5244912&CA, A, 2064384	1 - 16
A	Journal of Medicinal Chemistry, 第36卷第11号, 1993(Washington, DC), Street et al., [Synthesis and Stereonergic Activity of 5—(oxadiazolyl)tryptamines:patent Agonists for 5—HT1D Receptors]第1529頁—第1538頁	1-16